Bibli graphic Informati n

Preparati n f2-(nitr imino)imidazolidine as ins cticides. Shiokawa, Kozo; Tamura, Tatsuo; Morile, Koichi; Shibuya, Katsuhiko. (Nihon Tokushu Noyaku Seizo K. K., Japan). Jpn. Kokai Tokkyo Koho (1990), 4 pp. CODEN: JKXXAF JP 02207083 A2 19900816 Heisei. Patent written in Japanese. Application: JP 89-24782 19890204. CAN 114:62097 AN 1991:62097 CAPLUS (Copyright 2003 ACS)

Patent Family Information

Patent No.	Kind	<u>Date</u>	Application No.	<u>Date</u>
JP 02207083	A2	19900816	JP 1989-24782	19890204
JP 2822050	B2	19981105		· ·
Priority Application Info	ormation			
JP 1989-24782		19890204		e de la company

Abstract

The title compds. I [R = (substituted) alkyl, (halo)alkenyl, alkynyl, aralkyl, arom. heterocyclylmethyl; X = halo, alkyl], useful as insecticides (no data), are prepd. by alkylation of I (R = H) with RM (R = defined in the first compds.; M = halo, OSO2T; T = Me, OMe, Ph, p-tolyl) in presence of bases and phase-transfer catalysts in inert solvents. Thus, a soln. contg. I (R = H, X = CI), PhCH2N+Et3 CI-, and KOH in CH2Cl2 was treated dropwise with (MeO)2SO2 at 6-13° over 1 h and stirred 3 h at 6-13° to give 82% I (R = Me, X = CI).

$$X \longrightarrow CH_2N \longrightarrow NR$$

$$NNO_2$$

② 公 開 特 許 公 報 (A) 平2−207083

@Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)8月16日

C 07 D 401/06

6742-4C

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全4頁)

2-ニトロイミノイミダゾリジン類の製法 60発明の名称

> ②特 願 平1-24782

願 平1(1989)2月4日 22出

]]]-@発 明

紘

神奈川県川崎市多摩区宿河原 2-23-30

村 @発 明 H

達

彦

東京都西多摩郡羽村町羽中1-7-30

盛家 @発

晃

東京都台東区上野5-7-11

克 渋 谷 70発明

東京都八王子市並木町39-15

创出 日本特殊農薬製造株式 東京都中央区日本橋本町2丁目7番1号

会社

弁理士 川原田 一穂

1. 発明の名称

2-ニトロイミノイミダゾリジン類の製法

2. 特許請求の範囲

र्सं :

$$X - N = C H_{\bullet} - N - R \qquad (1)$$

(式中、Xはハロゲン原子又はアルキル基を示し、 そして

Rはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、 ハロアルキル益、ハロアルケニル益、アルコキ シアルキル基、アルキルチオアルキル基、アラ ルキル基又は芳香族へテロ環式基と結合したメ チル塩を示す。〕

で表わされる2-ニトロイミノイミグゾリジン類 を製造するに、

式:

【式中、Xは前記と同じ。) で表わされる化合物と、

〔式中、Rは前配と同じ、そして 。 Mはハロゲン原子又は-OSO.T を示し、こ こで

Tはメチル、メトキン、フェニル又はロートリ ルを示す。)

で表わされるアルキ化剤とを、塩基及び相間移動 触媒の存在下、不活性溶媒中で反応させることを 特徴とする、上記式(1)の2-ニトロイミノイ ミダゾリジン類の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は2-ニトロイミノイミダゾリジン類の 製法に関する。

式:

(式中、Xはハロゲン原子又はアルキル基を示し、 そして

Rはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、ハロアルキル基、ハロアルケニル基、アルコキシアルキル基、アルキルチオアルキル基、アラルキル基又は芳香族へテロ環式基と結合したメチル基を示す。)

で表わされる2ーニトロイミノイミダゾリジン類は、特別昭62-81382号に記載される殺虫活性を有する化合物である。

特開昭 62-81382号によれば、式 (1) の化合物は、エチレンジアミン類とニトログアニジンとを反応させるか、又は、相当する 2 ーニトロイミノイミダブリジン類と、3 ービリジルメチルハライド類とを反応させることにより、得られる。

動触媒の存在下、不活性溶媒中で反応させることを特徴とする、前配式 (1) の2 - ニトロイミノイミダブリジン類の製造方法。

本発明の方法は、文献未記載の新規方法であり、目的の式(1)の化合物を、高収率、高純度で得ることを可能にすると共に、操作上も簡便である。

本発明の方法に於ける式(II)の化合物は、特開昭 61-267575 号に記載される公知のものであり、その具体例としては、

1-(2-メチル-5-ピリジルメチル)-2 -ニトロイミノイミダブリジン、

を例示できる。

同様に式(II)の化合物は、有機化学の分野でよく知られたものである。

本発明の方法を実施するに際して、用いられる 塩基としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物、ナトリウムメトキンド、ナトリウムエトキンド又はポタンウムー 本発明者等は、前記式(1)の2ーニトロイミノイミダゾリジン類をより簡便且つ効率的に得る方法を検討した結果、この度、下記で示される方法を見出した。即ち、前記式(1)の2ーニトロイミノイミダゾリジン類を製造するに、

 $X \longrightarrow CH_1 - N H \qquad (II)$

(式中、Xは前配と同じ。) で衷わされる化合物と、

: 方

R – M (11)

(式中、Rは前記と同じ、そして Mはハロゲン原子又は一OSO。一T を示し、 ここで

Tはメチル、メトキシ、フェニル又はp~トリルを示す。)

で表わされるアルキル化剤とを、塩基及び相間移

tertープトキシド等のアルカリ金属のアルコキシ ド類を挙げることができる。

同様に相間移動触媒としては、トリエチルベンジルアンモニウムクロライド、テトラブチルアンモニウムブロマイド等の4級アンモニウム塩又は18-クラウン-6等を挙げることができる。

同様に不活性溶媒としては、塩化メチレン、ベンゼン、トルエン、ヘキサン等を挙げることができる。

本発明の方法は、反応温度として、約-10で ~約60で、好ましくは約0で~約30での間で 行うことができる。

また反応は、常圧の下で行うことが好ましいが、 加圧または減圧下で操作することもできる。

次に本発明の方法を、下記の実施例により具体 的に示すが、本発明はこれのみに限定されるべき ものではない。

実施例1

$$C \ \ell - N = C \ H_s - N = N - C \ H_s$$

$$N - N \ O_s \quad (No.1)$$

-ニトロイミノイミダゾリジン(255.5g) を、塩化メチレン (1.5 2) に加える。この溶液にト リエチルベンジルアンモニウムクロライド(1 1.4 g) と水酸化カリウム (856g) を加え、室温 で30分別控すると、均一な溶液となる。反応フ ラスコを氷浴中で冷却しながら、6~13℃でジ メチル硫酸150gを1時間にわたって演下する。 その後、6~13℃で3時間攪拌する。塩化メチ レン暦を分液後、1%塩酸水溶液、水で洗い無水 硫酸ナトリウムで乾燥する。減圧下に塩化メチレ ンを留去し、残渣をエタノールより再結晶すると、 目的の ep. 107.5~108.5℃の1-(2-クロロ -5-ビリジルメチル) -3-メチルー2-ニト ロイミノイミダゾリジン (222g)が得られる。 収率82%。

ジン (201g) が得られる。収率68%。 上記実施例1及び2と同機の方法に従って得られる式(1) の化合物を下記衷に示す。 (以下余白)

実施例 2

1-(2-クロロー5-ビリジルメチル)-2
ーニトロイミノイミダブリジン(255.5g)を、塩化メチレン(1.5 l)に加える。この溶液にトリエチルベンジルアンモニウムクロライド(1 1.4 g)と水酸化カリウム(85.6 g)を加え、窒温で30分限搾すると、均一な溶液となる。反応フラスコを氷浴中で8~15℃に冷却しながら、アリルブロマイド(140g)を2時間提搾する。内容物を氷に注ぎ、塩化メチレン層を分液後、1%塩酸水溶液、水で洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥する。減圧下に塩化メチレンを留去し、残液をエタノールより再結晶すると、目的の ap.103~105℃の1-アリル~3~(2-クロロー5-ビリジルメチル)-2-ニトロイミグブリ

第 1. 3

	化合物No.	x	R		1
	3	C £	-Calls	mp. 98~101°C	1
	4	C £	-CaH+-n	n * 31 .5795	ŀ
	5	C &	-C,H,-130	■p.138~142℃	
	6	C &	-C.Hn	n **1.5820	
	· 7	Ce	-C ₃ H _{1,1} -n	ap. 59∼62℃	
į	8	C £	-Callis-n	n **1.5540	-
	9	C £	- CH . C = CH	mp.101~102°C	
	10	C £	- C H 2		
	11	C £	- CH ₂ -	mp.126~128 C	
	1 2	C 2	- CH . — N	mp.143∼144℃	

化合物No.	_X .	, R "	es seed s
1.3	CL	- CH *	mp. 146~148 C
1 4	C L	-CH s-C &	mp.128~131°C
15	C &.	-CH .OCH .	
16	C &	-CH .CH .C &	
1.7	CH,	CH a	
18	CH,	Calla	, .